JP62296851 A PRODUCTION OF FOAMY FOOD

SAN EI CHEM IND LTD
Inventor(s):MASUTAKE KENJI

Application No. 61142281 JP61142281 JP, Filed 19860617, A1 Published 19871224

Abstract: PURPOSE: To produce a foamy food such as ice cream, sherbet, etc., with little release of foams to the outside of the system, by using a specific colloidal substance as a substance to keep the amount of a formed gas efficiently.

CONSTITUTION: One or more colloidal substances selected from xanthan gum, carrageenan, alginate, gelan gum, pectin, etc., are blended with a substance selected from locust bean gum, tragacanth gum, alkali metal, alkali earth metal, ammonium salt, etc. Then the blend is mixed with water, made into an aqueous blend system and incorporated with a carbonic acid generating substance such as calcium carbonate, sodium bicarbonate, etc., and a weak acid such as citric acid, malic acid, etc.

COPYRIGHT: (C)1987,JPO&Japio

Int'l Class: A23L00103; A23G00904 A23L00200

Patents Citing This One (1):

→ WO9417137A1 19940804 RAPAPORT, Erich YISSUM RESEARCH

DEVELOPMENT COMPANY OF THE HEBREW UNIVERSITY OF

NUSSINOVITCH, Amos

SPONGES OF HYDROCOLLOIDS

⑩ 日本国特許庁(JP)

⑩ 特許出願公開

@ 公 開 特 許 公 報 (A)

昭62-296851

⊕Int Cl.4

識別記号

庁内整理番号

❸公開 昭和62年(1987)12月24日

A 23 L 1/03 A 23 G 9/04 A 23 L 2/00 7235-4B 8114-4B

U-7235-4B E-7235-4B

審査請求 未請求 発明の数 1 (全2頁)

60発明の名称

気泡性食品の製法

②特 額 昭61-142281

20出 願 昭61(1986)6月17日

②発明者 増

憲二

川西市萩原2丁目17-16

⑪出 願 人 三栄化学工業株式会社

竹

豊中市三和町1丁目1番11号

明 細 智

1.発明の名称 気泡性食品の製法

2.特許請求の範囲

キサンタンガム、カラギーナン、その他の器質 材料とローカストビーンガム、タラガム、その他 の物質と炭酸ソーダ、その他の炭酸ガス発生物質 と水とからなる水系に、クエン酸その他の物質を 添加することを特徴とする気泡性食品の製法。

3.発明の詳細な説明

この発明は、食品殊に、飲料、アイスクリーム 類生地、シャーペット類生地、デザート頻等、気 泡性食品に係るものである。

上述の食品類に共通の特徴は、気泡性のもの食品類に共通の特徴は、気泡性のもの食では、たけられば、とは困難を対したとは困難を対した。気泡性を与えるが、逆来法は重炭酸がある。気泡性を与えば、かかない、変を発がある。気泡を対して、変を発がある。気泡性を与えば、かかを発生させ、かつないのでは、寒天のソルを分散させるという方法が挙

げられるが、とのようを方法によると、炭酸ガス 粒の所望の保持が困難である。その故は、生成水 性ソルをゲル化温度以下のできるだけ低い温度に 急速に冷却するととが必要であるが、との際、冷 却の完了するまでには相当の時間を必要とするか ら、その間に生成した気泡が柔外に逃散する。 従 って、気泡の目的取得物内含量は系外に逃散した ガス量だけ少なくなる。

ことにおいて、生成したガス量をできるだけ多く目的収得物内に保持させることが解決すべき課題となる。この発明は、特定の閲賀材料を採用することにより、この課題を工業的に有利に解決したものである。以下にこの発明を説明する。

との発明は、腱質材料として、キサンタンがム、カラギーナン、アルギン酸類シェランがム、ベクチンを採用する。これらは、単種であるいは2種以上併せて使用される。これらの物質の水懸濁系は常温において、あるいは加熱系、例えば80℃の温度においても、いずれも、ソル化せず、二れてこれを冷却しても水性ケルを形成しないものであ

ъ.

上記の両物質を配合し、これを水性混合系にすると同時に、気泡を保時させる。それには炭酸塩 例えば、炭酸カルシウム、炭酸ソーダ重炭酸ソーダと弱酸例えばリンゴ酸とを同時に添加する。あるいは、不活性ガスを吹込む。あるいはパン酵母

2 倍に増加し、1 時間常温に放置したが、炭酸ガスの逃散がなく即席のシエイクドリンクを得ることができた。しかるに、乳酸カルシウムを添加しないものは5 秒後に炭酸ガスは逃散してしまった。 実施例 2

重炭酸ソーダ 1.29、ローカストビーンガム 0.039、水28.779の溶液 3 0 部とクエン酸 1.09、キサンタンガム 0.169、ハイメトキシルベクチン 0.69、水38.349の溶液 4 0 部及び生牛乳クリーム 6 0 部の三者を混合した。ただちに炭酸ガスが発生し、容酸が 2 倍に増加し、1時間常温に放置したが、炭酸ガスの逃散がなころ、気泡を含有した。なめらかな組織のアイスクリームを得ることができた。しかるに、キサンタンガムを添加したいものは10秒後に炭酸ガスが逃散してしまった。

実施例3

重 炭酸ソーダ 1.5 %、 カラギーナン 0.4 %、 水3 8.1 % の溶液 4 0 部とリンゴ酸 0.8 %、水3 9.2

を添加する。とのようにすると嬰質材料は、直ちに水性ゲルを形成する。同時に水性ゲル内には、多数の気泡が分散する。 このようにして気泡性食品が生成する。 ととに収得したものが目的の気泡性食品である。

ことにこの発明は目的を遊する。

この発明の実施の態様の1つとして、即席(インスタント)食品を得ることができる。詳しくは 膠質材料とグル化させるための材料と炭酸塩との 混合系と別に弱酸又は炭酸塩を用意し、飲食時に これら調者を配合し、水系とすればよい。

と の 発明 は、 工業的 に 有利 で ある。 気 泡 の 発生 と 勝 質 材 料 の 常 温 以 下 に お け る 水 性 ゲ ル 化 が 同 時 に 行 わ れ る か ら で ある。

実施例 1

炭酸ソーダ29、乳酸カルシウム0.29、水 47.89の溶液50部(質量、以下同じ)と離石 酸1.59、ハイメトキシルベクチン19、ローメ トキシルベクチン19、水46.59の溶液50部 を混合した。たくちに炭酸ガスが発生し、容質が

・ 容被 4 0 部とオレンジュース 4 0 部とを混合したところ炭酸ガスが 2.2 倍に増加した。このものは常温に1時間放置したが炭酸ガスの逃散がなく冷凍窒(一1 7℃)に放置したところ気泡を含有したシャーペットを得ることができた。しかるに、カラギーナンを添加しないものは、1 0 秒後に炭酸ガスが逃散してしまった。

特 許 出 顯 人 三 栄 化 学 工 築 株 式 会 社

LAID-OPEN PATENT GAZETTE, JAPANESE PATENT OFFICE (JP) (A)

Laid-Open Number: 62/296,851

Laid-Open Date:

24 December 1987

Filing Number:

61/142,281

Filing Date:

17 June 1986

Int. Cl.4:

A 23 L 1/03, A 23 G, 9/04, A 23 L 2/00

Inventor:

Kenji Masutake

Applicant:

San-Ei Kagaku Kogyo Kabushiki Kaisha

1-11, Sanwacho-1-chome, Toyonaka-shi

METHOD FOR THE MANUFACTURE OF FOAMED FOOD

Claim

1. A method for the manufacture of a foamed food, characterised in that, citric acid and other substances are added to an aqueous system comprising a colloidal material such as xanthan gum and carrageenan, locust bean gum, tare gum and other substances and sodium carbonate and other substance which generates carbon dioxide gas.

Detailed Description of the Invention

The present invention relates to food or, more particularly, it relates to a foamed food such as beverage, material for ice cream, material for sherbet and dessert.

The characteristic which is common to the above mentioned foods is that it is foamy and, according to the known art, it is difficult to give foams to such a food in an industrially advantageous manner. In order to give foamed property, there is a conventional method where sodium bicarbonate and a weak acid such as citric acid are added to a material whereby carbon dioxide gas is generated and, in an aqueous system for the material, colloidal substance such as agar sol is dispersed as a suspending agent for the resulting carbon dioxide gas. According to such a method however, a desirable retention of carbon dioxide foams is difficult due to the following reasons. Thus, it is necessary to quickly cool the resulting aqueous sol down to the temperature of as low as possible being lower than a gelling

temperature but, at that time, considerable time is needed until the cooling finishes and, therefore, the resulting foams fly away outside the system during that time. Accordingly, amount of the foams in the resulting aimed product decreases corresponding to the amount of the gas flied away outside the system.

Therefore, it is a matter to be solved that the resulting gas is retained in the resulting aimed product as much as possible. In the present invention, a specific colloidal substance is used whereby such a problem has been solved in an industrially advantageous manner. The present invention will now be illustrated as hereunder.

In the present invention, xanthan gum, carrageenan, alginic acid, gellan gum and pectin are used as a colloidal substance. Each of them may be used solely or two or more thereof may be used jointly. An aqueous suspension system of those substances is not gelled both at ambient temperature and in a heated system such as at the temperature of 80°C and, even it is then cooled, no aqueous gel is formed.

The aqueous colloidal system of the above-mentioned colloidal substance is made into sol [sic - Translator]. With regard to a material for making into gel, a specific substance is used. Examples of such a specific substance are locust bean gum, tare gum, alkaline metal, alkaline earth metal and ammonium salt. Examples of a substance which produces alkaline metal are sodium chloride and potassium chloride. Examples of a substance which produces alkaline earth metal are calcium lactate and magnesium carbonate. Examples of a substance which produces ammonium salt are ammonium chloride, ammonium sulphate and ammonium phosphate. Amount of those substances used may be not more than about 30% (by weight; hereinafter, % will be used in the same sense) to the colloidal material.

Both substance as mentioned above are compounded and made into an aqueous mixed system and, at the same time, foams are sustained. For such a purpose, a carbonate such as calcium carbonate, sodium carbonate or sodium bicarbonate and a weak acid such as malic acid are added at the same time. Alternatively, inert gas is blown thereinto. It is also possible to add yeast for bread. As a result, the colloidal material immediately forms an aqueous gel. At the same time, many foams are dispersed in the aqueous gel. As such, a foamed product is produced. The product obtained here is an aimed foamed food.

As a result, the present invention achieves its object.

One of the embodiments of the present invention is that an instant food is able to be prepared. To be more specific, a weak acid or a carbonate

is prepared besides a mixed system of a colloidal material, a material to be made into gel and a carbonate and, in eating or drinking, both are compounded and made into an aqueous system.

The present invention is industrially advantageous. That is because generation of foams and preparation of aqueous gel of the colloidal material at ambient or lower temperature take place at the same time.

Example 1

A solution (50 parts; by weight and the term "part(s)" will be used in the same sense as hereinafter) comprising 2 g of sodium carbonate, 0.2 g of calcium lactate and 47.8 g of water and a solution (50 parts) comprising 1.5 g of tartaric acid, 1 g of highly-methoxylated pectin, 1 g of ω -methoxylpectin [a letter before a hyphen (seemingly " ω ") is illegible in the printed specification – Translator] and 46.5 g of water were mixed. Carbon dioxide gas was generated immediately, the volume increased to an extent of two-fold and, when it was allowed to stand for 1 hour at ambient temperature, no carbon dioxide gas was released whereupon an instant shake drink was able to be prepared. However, when no calcium lactate was added, carbon dioxide gas disappeared within five seconds.

Example 2

An aqueous solution (30 parts) comprising 1.2 g of sodium bicarbonate, 0.03 g of locust bean gum and 28.77 g of water, a solution (40 parts) comprising 1.0 g of citric acid, 0.16 g of xanthan gum, 0.6 g of highly-methoxylated pectin and 38.2 g of water and raw cow's milk (60 parts) were mixed. Carbon dioxide gas was generated immediately, the volume increased to an extent of two-fold and, when it was allowed to stand for 1 hour at ambient temperature, no carbon dioxide gas was released. When it was allowed to stand in a freezer (-15°C), ice cream with a smooth texture in which foams were still contained was able to be prepared. However, when no xanthan gum was added, carbon dioxide gas disappeared within 10 seconds.

Example 3

An aqueous solution (40 parts) comprising 1.5 g of sodium bicarbonate, 0.4 g of carrageenan and 38.1 g of water, a solution (40 parts) comprising 0.8 g of malic acid and 39.2 g of water and orange juice (40 parts) were mixed whereupon carbon dioxide gas increased to an extent of 2.2 fold. When it was allowed to stand at ambient temperature for 1 hour, no carbon dioxide gas was released. When it was allowed to stand in a freezer (-17°C), sherbet containing foams was able to be prepared. However, when no carrageenan was added, carbon dioxide gas disappeared within 10 seconds.

0.03 LB 9 0.16 xanhan 0.6 pech = 0.79g /

0.6g cara

19日本国特許庁(JP)

① 特許出願公開

② 公 開 特 許 公 報 (A)

昭62-296851

@Int_Cl_*

識別記号

庁内整理番号

❸公開 昭和62年(1987)12月24日

A 23 L 1/03 A 23 G 9/04 A 23 L 2/00 7235-4B 8114-4B U-7235-4B

U = 7235 = 4BE = 7235 = 4B

審査請求 未請求 発明の数 1 (全2頁)

母発明の名称

気泡性食品の製法

到特 顋 昭61-142281

②出 顧 昭61(1986)6月17日

⑦発 明 者 増 竹

憲二

川西市萩原2丁目17-16

⑪出 願 人 三栄化学工業株式会社

費中市三和町1丁目1番11号

GE ## #\$

1. 発明の名称 気泡性食品の製法

2. 特許請求の範囲

キサンタンガム、カラギーナン、その他の膠質 材料とローカストピーンガム、タラガム、その他 の物質と炭酸ソーダ、その他の炭酸ガス発生物質 と水とからなる水系に、クエン酸その他の物質を 添加することを特徴とする気泡性食品の製法。

3. 発明の詳細な説明

この発明は、食品殊に、飲料、アイスクリーム 類生地、シャーベット類生地、デザート類等、気 泡性食品に係るものである。

上述の食品類に共通の特徴は、気泡性のものであるだとであるが、従来法にれば、これ性とは困難に気泡粒を工業的有利に付与するとは困難をある。気泡性を与えるためには、従来法は重反酸を見んば、クェン酸を繋材中にで、酸かった、クととにより、皮酸ガス気泡の懸過材として、寒中には生成皮酸ガス気泡の懸過材として、寒でのソルを分散させるという方法が挙

けられるが、このような方法によると、炭酸ガス粒の所望の保持が困難である。その故は、生成水性ソルをソル化温度以下のできるだけ低い温度に急速に冷却することが必要であるが、この際、冷却の完了するまでには相当の時間を必要とするから、その間に生成した気泡が系外に逃散する。従って、気泡の目的収得物内含量は系外に逃散したガス量だけ少なくなる。

ことにおいて、生成したガス量をできるだけ多く目的収得物内に保持させることが解決すべき課題となる。この発明は、特定の膠質材料を採用することにより、この課題を工業的に有利に解決したものである。以下にこの発明を説明する。

この発明は、膠質材料として、キサンタンガム、 カラギーナン、アルギン酸類、ジェランガム、ペク チンを採用する。これらは、単植であるいは2種 以上併せて使用される。これらの物質の水懸陽系 は常温において、あるいは加熱呆、例をは80℃ の温度においても、いずれも、ソル化せずこれで これを冷却しても水性ゲルを形成しないものであ 5.

上記の関物質を配合し、これを水性混合系にすると同時に、気泡を保持させる。それには炭酸塩例えば、炭酸カルシウム、炭酸ソーダ重炭酸ソーダと弱酸例えばリンコ酸とを同時に添加する。あるいは、不活性ガスを吹込む。あるいはパン酵母

2 倍に増加し、1 時間常温に放置したが、炭酸ガスの逃散がなく即席のシェイクドリンクを得ることができた。しかるに、乳酸カルシウムを添加したいものは5 秒後に炭酸ガスは逃散してしまった。 実施例2

重炭酸ソーダ 1.2 9、ローカストビーンガム 0.03 9、水 2 8.7 7 9 の密液 3 0 部とクエン酸 1.0 9、キサンタンガム 0.1 6 9、ハイメトキシルベクチン 0.6 9、水 3 8.2 4 9 の容液 4 0 部及び生牛乳クリーム 6 0 部の三者を混合した。ただちに炭酸ガスが発生し、安酸ガスの進散がなくとのもでは、炭酸ガスの進散がなくとの気泡を合作した。なめらかな組織のアイスクリームを添加した。なめらかる組織のアイスクリームを添加した。ないものは1 0 砂後に炭酸ガスが逃敗してしまった。

寒施例3

重炭酸ソーダ 1.5 %、カラギーナン 0.4 %、水3 8.1 %の溶液 4 0 部とリンゴ酸 0.8 %、水3 9.2

を添加する。とのようにすると 歴質 材料は、 直ちに水性 ゲルを形成する。同時に水性 ゲル内には、 多数の気泡が分散する。 このようにして気泡性食品が生成する。 ここに収得したものが目的の気泡性食品である。

ととにとの発明は目的を達する。

この発明の実施の態様の1つとして、即席(インスタント)食品を得ることができる。詳しくは 膠質材料とゲル化させるための材料と炭酸塩との 混合系と別に弱酸又は炭酸塩を用意し、飲食時に これら両者を配合し、水系とすればよい。

と限費材料の常温以下における水性ゲル化が同時 に行われるからである。

実 施 例 1

炭酸ソーダ 2 9、乳酸カルシウム 0.2 9、水 4 7.8 9 の容液 5 0 部(薫量、以下同じ)と酒石 酸 1.5 9、ハイメトキシルベクチン 1 9、ローメ トキシルベクチン 1 9、水 4 6.5 9 の容液 5 0 部 を混合した。たくちに炭酸ガスが発生し、容積が

9、溶液 4 0 部とオレンジュース 4 0 部とを混合したところ炭酸ガスが 2.2 倍に増加した。 このものは常温に 1 時間放置したが炭酸ガスの逃敗がなく冷凍室 (一1 7°C)に放置したところ気泡を含有したシャーペットを得ることができた。 しかるに、カラギーナンを添加しないものは、10秒後に炭酸ガスが逃散してしまった。

特 許 出 網 人 三 栄 化 学 工 荣 株 式 会 社